ST. 14.

Section technique
de l'Artillerie.

1, Place St. Thomas d'Aquin.

Tél. 729.69.

Paris, le 9 mars 1909

Cher Monsieur,

Pour vous éviter des recherches trop ennuyeuses, je vous envoie trois des tirages à part qui me restent. Au sujet de la formation des combinaisons complexes des hydrates ferriques condensés et polymérisés, j'ai résumé trop brièvement ce qui se trouve plus loin dans le mémoire et malheureusement aussi ce qui ne s'y

trouve plus, parce que je l'ai supprimé, afin d'être plus concis.

Les oxydes condensés en se combinant aux acides éliminent encore de l'eau, en se condensant davantage, et une partie seulement du radical se substitue dans la molécule. Les combinaisons complexes de cette nature peuvent se former directement comme un chlorhydrate de chlorure.

Les oxydes polymérisés forment des composés de moins en moins riches en acide par élimination d'acide, sans départ d'eau. Ce qui s'en va est soit HCl, HBr, NO^3H, un oxhydrile remplaçant un Cl ou un Br

Je vous écris cela à la hâte; mais j'ai été très heureux que vous me signaliez cette partie un peu trop vague de mon mémoire.

Dans mon prochain mémoire sur les hydrates du sesquioxyde de chrome et du bioxyde d'étain je m'efforcerai d'être plus net.

En tout cas, merci bien pour votre plaidoyer en ma faveur. Je souhaite bonne chance à l'avocat et à son client

Veuillez agréer, je vous prie, l'expression de mes meilleurs sentiments,

C. Nicolardot

Si cela ne vous ennuie pas je vous enverrai le chef préparateur pour prendre des renseignements sur votre ébullioscope. Je voudrais l'employer en chimie analytique.